

HƯỚNG DẪN ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA KỲ 1
MÔN KHOA HỌC TỰ NHIÊN - KHỐI 7
NĂM HỌC 2024 -2025

I. HÌNH THỨC: Trên giấy tại lớp – gồm 50% tự luận + 50% trắc nghiệm

II. THỜI GIAN: 60 phút

III. NỘI DUNG

- Bài 1: Mài mở đầu
- Chủ đề 1: Nguyên tử - nguyên tố hóa học – sơ lược bảng tuần hoàn nguyên tố hóa học (gồm bài 2, bài 3, bài 4)
- Chủ đề 2: Phân tử (gồm bài 5, bài 6, bài 7)
 - ❖ Bài 1: Mở đầu
 - Trình bày được một số phương pháp và kỹ năng trong học tập môn Khoa học tự nhiên
 - Thực hiện được các kỹ năng tiến trình: quan sát, phân loại, liên kết, đo, dự báo.
 - Sử dụng được một số dụng cụ đo (trong nội dung môn Khoa học tự nhiên 7).
 - ❖ Bài 2+ 3: Nguyên tử. Nguyên tố hoá học
 - Trình bày được mô hình nguyên tử của Rutherford – Bohr (mô hình sắp xếp electron trong các lớp vỏ nguyên tử).
 - Nêu được khối lượng của một nguyên tử theo đơn vị quốc tế amu (đơn vị khối lượng nguyên tử).
 - Phát biểu được khái niệm về nguyên tố hoá học và kí hiệu nguyên tố hoá học.
 - Viết được công thức hoá học và đọc được tên của 20 nguyên tố đầu tiên.
 - ❖ Bài 4: . Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học
 - Nêu được các nguyên tắc xây dựng bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học.
 - Mô tả được cấu tạo bảng tuần hoàn gồm: ô, nhóm, chu kì.
 - Sử dụng được bảng tuần hoàn để chỉ ra các nhóm nguyên tố/nguyên tố kim loại, các nhóm nguyên tố/nguyên tố phi kim, nhóm nguyên tố khí hiếm trong bảng tuần hoàn.
 - ❖ Bài 5: . Phân tử; đơn chất; hợp chất
 - Nêu được khái niệm phân tử, đơn chất, hợp chất.
 - Xác định được đơn chất, hợp chất
 - Đưa ra được một số ví dụ về đơn chất và hợp chất.
 - Tính được khối lượng phân tử theo đơn vị amu.
 - ❖ Bài 6: Giới thiệu về liên kết hoá học
 - Nêu được mô hình sắp xếp electron trong vỏ nguyên tử của một số nguyên tố khí hiếm; sự hình thành liên kết cộng hoá trị theo nguyên tắc dùng chung electron để tạo ra lớp vỏ electron của nguyên tố khí hiếm (Áp dụng được cho các phân tử đơn giản như H₂, Cl₂, NH₃, H₂O, CO₂, N₂,...).

- Nêu được được sự hình thành liên kết ion theo nguyên tắc cho và nhận electron để tạo ra ion có lớp vỏ electron của nguyên tố khí hiếm (Áp dụng cho phân tử đơn giản như NaCl, MgO,...).
- Chỉ ra được sự khác nhau về một số tính chất của chất ion và chất cộng hoá trị.
- ❖ Bài 7: Hoá trị; công thức hoá học
 - Trình bày được khái niệm về hoá trị (cho chất cộng hoá trị). Cách viết công thức hoá học.
 - Nêu được mối liên hệ giữa hoá trị của nguyên tố với công thức hoá học.
 - Viết được công thức hoá học của một số chất và hợp chất đơn giản thông dụng.
 - Tính được phần trăm (%) nguyên tố trong hợp chất khi biết công thức hoá học của hợp chất.
 - Xác định được công thức hoá học của hợp chất dựa vào phần trăm (%) nguyên tố và khối lượng phân tử.

CHÚC CÁC EM ÔN KIỂM TRA TỐT!!!!